

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787508488462

10位ISBN编号：7508488466

出版时间：2011-8

出版时间：中国水利水电

作者：苏志平 编

页数：232

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

## <<分析化学>>

### 内容概要

这本由苏志平主编的《分析化学&lt;第五版下&gt;同步辅导及习题全解(新版配套高教版)》是与高等教育出版社出版的、武汉大学主编的《分析化学》(第五版·下册)一书配套的同步辅导和习题解答辅导书。

本书按教材内容安排全书结构,各章均包括知识点归纳、典型例题与解题技巧、课后习题全解三部分内容。

全书按教材内容,针对各章节习题给出详细解答,思路清晰,逻辑性强,循序渐进地帮助读者分析并解决问题,内容详尽,简明易懂。

《分析化学&lt;第五版下&gt;同步辅导及习题全解(新版配套高教版)》可作为高等院校学生学习分析化学课程的辅导教材,也可作为考研人员复习备考的辅导教材,同时可供教师备课命题作为参考资料。

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

## 第一章 绪论

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第二章 光谱分析法导论

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第三章 原子发射光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第四章 原子吸收光谱法与原子荧光光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第五章 X射线光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第六章 原子质谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第七章 表面分析方法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第八章 分子发光分析法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第九章 紫外—可见吸收光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第十章 红外吸收光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第十一章 激光Raman光谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

## 第十二章 核磁共振波谱法

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十三章 电分析化学导论

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十四章 电位分析法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十五章 伏安法与极谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十六章 电解和库仑法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十七章 电分析化学新方法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十八章 色谱法导论

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第十九章 气相色谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十章 高效液相色谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十一章 毛细管电泳和毛细管电色谱

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十二章 其他分离分析方法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十三章 分子质谱法

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

<<分析化学>>

第二十四章 热分析

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十五章 流动注射分析及微流控技术

知识点归纳

典型例题与解题技巧

课后习题全解

第二十六章 分析仪器测量电路、信号处理及计算机应用基础

知识点归纳

课后习题全解

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 章节摘录

版权页：插图：当极间加上300~500V电压后，管内气体中存在着的极少量阳离子向阴极运动，并轰击阴极表面，使阴极表面的电子获得外加能量而逸出。

逸出的电子在电场作用下，向阳极作加速运动，在运动过程中与惰性气体分子发生碰撞使气体分子电离，气体正离子在电场作用下高速撞击空心阴极点的内壁并溅射出原子，被溅射出的原子在空心阴极圈内形成原子云，原子云中原子核外层电子在气体正离子高速撞击下被激发，激发态核外电子瞬间以光辐射形式释放能量回到基态或低能态，发射出该元素的特征谱线。

2.原子化系统原子化器的功能是提供能量，使试样干燥、蒸发和原子化。

常用的原子化系统有火焰原子化系统、石墨炉原子化系统和低温原子化系统。

(1)火焰原子化法中，常用的是预混合型原子化器，它是由雾化器、预混合室和燃烧器等部分组成。

用火焰使试样原子化是目前广泛应用的一种方式；它是将液体试样经喷雾器形成雾粒，这些雾粒在雾化室中与气体（燃气与助燃气）均匀混合，除去大液滴后，再进入燃烧器形成火焰，此时，试液在火焰中产生原子蒸气。

按火焰燃气和助燃气比例的不同，可将火焰分为三类：中性火焰、富燃火焰和贫燃火焰。

中性火焰，又称化学计量火焰，此火焰温度高、稳定、干扰小、背景低，适合于大多数元素分析；贫燃火焰，氧化性较强，适于易离解、易电离元素的原子化，如碱金属等；富燃火焰，火焰的还原性较强，适合于易形成难离解氧化物元素的测定。

原子吸收测定中最常用的火焰是空气—乙炔火焰和氧化亚氮—乙炔火焰。

(2)石墨炉原子化器的操作分为干燥、灰化、原子化和净化四步，由微机控制实行程序升温，与火焰原子化法相比，石墨炉原子化法具有如下特点。

优点：温度高且升温速度快；绝对灵敏度高；可分析70多种金属和类金属元素；所用试样量少。

缺点：分析速度慢；分析成本高；背景吸收、光辐射和基体干扰较大。



<<分析化学>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>